

Муниципальное бюджетное общеобразовательное учреждение
«Стрелецкая средняя общеобразовательная школа»
Филиал в д. Орловка

Рассмотрена на заседании
Методического совета школы
и рекомендована к утверждению
протокол № __ от 23.05 2023 г.

Утверждена
приказ № 102 от 23.05 2023 г.
Директор школы (И.В. Вязова)



Рабочая программа
основного общего образования
по учебному предмету «Химия»
для 8-9 классов
с использованием оборудования центра «Точка Роста»

Составитель: учитель химии и биологии
филиала в д. Орловка
Аббасова Н.Е.:

2023г.

Пояснительная записка

Данная рабочая программа основного общего образования по химии составлена на основании:

- обязательного минимума федерального компонента государственного стандарта общего образования;
- примерной программы по химии основного общего образования;
- федерального базисного плана для образовательных учреждений РФ;
- авторской программы по химии Габриеляна О.С.

Главной целью основного общего химического образования является формирование у обучающихся целостного представления о мире, основанного на приобретённых знаниях, умениях, навыках и способах деятельности; обогащение опыта разнообразной деятельности (индивидуальной и коллективной), опыта познания самопознания; подготовка к осуществлению осознанного выбора индивидуальной или профессиональной траектории. Это определяет цели обучения химии:

- **усвоение важнейших знаний** об основных понятиях и законах химии; химической символике;
- **овладение умениями** наблюдать химические явления, проводить химический эксперимент, производить расчёты на основе химических формул веществ и уравнений реакций;
- **развитие** познавательных интересов и интеллектуальных способностей в процессе проведения химического эксперимента, самостоятельного приобретения знаний в соответствии с возникающими жизненными потребностями;
- **воспитание** отношения к химии как к одному из фундаментальных компонентов естествознания и элементу общечеловеческой культуры;
- **применение полученных знаний и умений** для безопасного использования веществ и материалов в быту, сельском хозяйстве и на производстве, решения практических задач в повседневной жизни, предупреждение явлений, наносящих вред здоровью человека и окружающей среде.

Весь теоретический материал курса химии для основной школы рассматривается на первом году обучения, что позволяет учащимся более осознанно и глубоко изучить фактический материал — химию элементов и их соединений. Наряду с этим такое построение программы дает возможность развивать полученные первоначально теоретические сведения на богатом фактическом материале химии элементов. В результате выигрывают обе составляющие курса: и теория, и факты.

Программа построена с учетом реализации метапредметных связей с курсом физики 7 класса, где изучаются основные сведения о строении молекул и атомов, и биологии 6—9 классов, где дается знакомство с химической организацией клетки и процессами обмена веществ.

Основное содержание курса химии 8 класса составляют сведения о химическом

элемента и формах его существования — атомах, изотопах, ионах, простых веществах и важнейших соединениях элемента (оксидах и других бинарных соединениях, кислотах, основаниях и солях), о строении вещества (типологии химических связей и видах кристаллических решеток), некоторых закономерностях протекания реакций и их классификации.

В содержании курса 9 класса вначале обобщенно раскрыты сведения о свойствах классов веществ — металлов и неметаллов, а затем подробно освещены свойства щелочных и щелочноземельных металлов и галогенов. Наряду с этим в курсе раскрываются также и свойства отдельных важных в народнохозяйственном отношении веществ.

3

Количество учебных часов- 136 (8 класс-68ч, 9класс-68ч; по2часа в неделю в течение 2х лет

обучения; реализация инвариантной части учебного плана).

Из них:

8 класс: Контрольных работ-4.

Практических работ-7.

9 класс: Контрольных работ-3.

Практических работ-6

При организации образовательного процесса использую следующие формы: объяснительноиллюстративную, с элементами проблемного изложения; частично поисковую.

При выполнении практических работ и демонстрационных экспериментов используется оборудование точки роста.

Основные виды контроля: контрольная работа, тестирование, практическая работа.

Основные формы контроля: индивидуальный, фронтальный, выборочный.

4

Содержание программы.

8 КЛАСС

(2 ч в неделю; всего 70ч)

Введение (4ч)

Химия — наука о веществах, их свойствах и превращениях. Понятие о химическом элементе и

формах его существования: свободных атомах, простых и сложных веществах.

Превращения веществ. Отличие химических реакций от физических явлений. Роль химии в жизни человека. Хемофилия и хемофобия. Краткие сведения из истории возникновения и развития химии. Период

алхимии. Понятие о философском камне. Химия в XVI в. Развитие химии на Руси.

Роль отечественных ученых в становлении химической науки — работы М. В.

Ломоносова, А. М. Бутлерова, Д. И. Менделеева.

Химическая символика. Знаки химических элементов и происхождение их названий. Химические формулы. Индексы и коэффициенты. Относительные атомная и молекулярная массы.

Расчет массовой доли химического элемента по формуле вещества.

Периодическая система химических элементов Д. И. Менделеева, ее структура: малые и большие

периоды, группы и подгруппы (главная и побочная). Периодическая система как

справочное пособие для получения сведений о химических элементах.

Расчетные задачи. 1. Нахождение относительной молекулярной массы вещества по его химической формуле. 2. Вычисление массовой доли химического элемента в веществе по его формуле.

Знать, что такое «химический элемент» и три формы его существования, 20 знаков химических

элементов (H – Ca) понятие относительной атомной и молекулярной массы.

Уметь: называть химический элемент по его знаку и наоборот, рассчитывать относительную

молекулярную массу по химической формуле, указывать индексы и коэффициенты, записывать

формулы воды, кислорода, углекислого газа, использовать всё это.

Использовать для: безопасного обращения с веществами и материалами.

Т е м а 1 Атомы химических элементов (9ч)

Атомы как форма существования химических элементов. Основные сведения о строении атомов. Доказательства сложности строения атомов. опыты Резерфорда.

Планетарная модель строения атома.

Состав атомных ядер: протоны и нейтроны. Относительная атомная масса.

Взаимосвязь понятий

«протон», «нейтрон», «относительная атомная масса».

Изменение числа протонов в ядре атома — образование новых химических элементов. Изменение числа нейтронов в ядре атома — образование изотопов.

Современное определение понятия «химический элемент». Изотопы как разновидности атомов одного химического элемента.

Электроны. Строение электронных оболочек атомов химических элементов № 1—20 периодической системы Д. И. Менделеева. Понятие о завершённом и незавершённом электронном слое (энергетическом уровне).

Периодическая система химических элементов Д. И. Менделеева и строение атомов: физический

смысл порядкового номера элемента, номера группы, номера периода.

Изменение числа электронов на внешнем электронном уровне атома химического элемента —

образование положительных и отрицательных ионов. Ионы, образованные атомами металлов и

неметаллов. Причины изменения металлических и неметаллических свойств в периодах и группах.

5

Образование бинарных соединений. Понятие об ионной связи. Схемы образования ионной связи.

Взаимодействие атомов химических элементов-неметаллов между собой — образование двухатомных молекул простых веществ. Ковалентная неполярная химическая связь. Электронные и структурные формулы.

Взаимодействие атомов химических элементов-неметаллов между собой — образование бинарных соединений неметаллов. Электроотрицательность. Понятие о ковалентной полярной связи.

Взаимодействие атомов химических элементов-металлов между собой — образование металлических кристаллов. Понятие о металлической связи. **Демонстрации.** Модели атомов химических элементов. Периодическая система химических элементов Д. И. Менделеева.

Контрольная работа № 1.

Знать, что химические свойства элемента зависят от электронов на внешнем энергетическом

уровне, строение атома заряд ядра главная характеристика атома, типы химической связи и металлические и неметаллические свойства на атомном уровне.

Уметь: называть известные химические элементы, объяснять смысл номера химического элемента в периодической системе, номеров группы и периода, к которым элемент принадлежит,

характеризовать известный химический элемент на основе его положения в периодической системе.

Использовать для: безопасного обращения с веществами и материалами; экологически

грамотного поведения в окружающей среде.

Т е м а 2 Простые вещества (5ч)

Положение металлов и неметаллов в периодической системе химических элементов Д. И.

Менделеева. Важнейшие простые вещества — металлы: железо, алюминий, кальций, магний,

натрий, калий. Общие физические свойства металлов. Важнейшие простые вещества — неметаллы, образованные атомами кислорода, водорода, азота, серы, фосфора, углерода. Способность

атомов химических элементов к образованию нескольких простых веществ — аллотропия. Аллотропные модификации кислорода, фосфора и олова.

Металлические и неметаллические свойства

простых веществ. Относительность деления простых веществ на металлы и неметаллы.

Постоянная Авогадро. Количество вещества. Моль. Молярная масса. Молярный объем газообразных веществ. Кратные единицы количества вещества — миллимоль и киломоль, миллимолярная и киломолярная массы вещества, миллимолярный и киломолярный объемы газообразных веществ.

Расчеты с использованием понятий «количество вещества», «молярная масса», «молярный объем

газов», «постоянная Авогадро».

Расчетные задачи. 1. Вычисление молярной массы веществ по химическим формулам. **2.** Расчеты с использованием понятий «количество вещества»,

«молярная масса», «молярный объем газов», «постоянная Авогадро».

Демонстрации. Получение озона. Образцы белого и серого олова, белого и красного фосфора.

Некоторые металлы и неметаллы количеством вещества 1 моль. Модель молярного объема газообразных веществ.

Знать, что деление на металлы и неметаллы - условно, но отличия между ними все-таки

есть, что такое количество вещества и молярный объём газов, расчётные

формулы, что такое «аллотропия».

Уметь: применять эти знания на практике.

Использовать для: безопасного обращения с веществами и материалами.

6

Т е м а 3 Соединения химических элементов (14 ч)

Степень окисления. Определение степени окисления элементов по химической формуле соединения. Составление формул бинарных соединений, общий способ их названия. Бинарные

соединения: оксиды, хлориды, сульфиды и др. Составление их формул.

Представители оксидов:

вода, углекислый газ и негашеная известь. Представители летучих водородных соединений: хлороводород и аммиак.

Основания, их состав и названия. Растворимость оснований в воде. Таблица растворимости гидроксидов и солей в воде. Представители щелочей: гидроксиды натрия, калия и кальция. Понятие о качественных реакциях. Индикаторы. Изменение окраски индикаторов в щелочной среде.

Кислоты, их состав и названия. Классификация кислот. Представители кислот: серная, соляная и азотная. Изменение окраски индикаторов в кислотной среде.

Соли как производные кислот и оснований. Их состав и названия. Растворимость солей в воде.

Представители солей: хлорид натрия, карбонат и фосфат кальция.

Аморфные и кристаллические вещества.

Межмолекулярные взаимодействия. Типы кристаллических решеток: ионная, атомная, молекулярная и металлическая. Зависимость свойств веществ от типов кристаллических решеток.

Вещества молекулярного и немолекулярного строения. Закон постоянства состава для веществ

молекулярного строения.

Чистые вещества и смеси. Примеры жидких, твердых и газообразных смесей.

Свойства чистых

веществ и смесей. Их состав. Массовая и объемная доли компонента смеси.

Расчеты, связанные с

использованием понятия «доля».

Расчетные задачи. 1. Расчет массовой и объемной долей компонентов смеси веществ. 2. Вычисление массовой доли вещества в растворе по известной массе растворенного вещества и массе

растворителя. 3. Вычисление массы растворяемого вещества и растворителя, необходимых для

приготовления определенной массы раствора с известной массовой долей растворенного вещества.

Демонстрации. Образцы оксидов, кислот, оснований и солей. Модели кристаллических решеток

хлорида натрия, алмаза, оксида углерода (IV). Взрыв смеси водорода с воздухом.

Способы разделения смесей. Дистилляция воды.

Лабораторные опыты. 1. Знакомство с образцами веществ разных классов. 2.

Разделение смесей.

Контрольная работа № 2.

Знать, что такое степень окисления, классы химических соединений: оксиды, летучие водородные соединения, основания, кислоты, соли, бегло номенклатуру, о кристаллических и аморфных

веществах, типы кристаллических решёток, о чистых веществах и смесях.

Уметь: имея химическую формулу, найти степень окисления и наоборот, зная степень окисления элементов составить химическую формулу, по формуле химического соединения назвать его

класс пользуясь при этом номенклатурой, разделить простые смеси и рассчитать массовую (объёмную) долю вещества смеси.

Использовать для: безопасного обращения с веществами и материалами.

Тема 4 Изменения, происходящие с веществами (12 ч)

Понятие явлений как изменений, происходящих с веществами. Явления, связанные с изменением кристаллического строения вещества при постоянном его составе, — физические явле

7

ния. Физические явления в химии: дистилляция, кристаллизация, выпаривание и возгонка веществ, центрифугирование.

Явления, связанные с изменением состава вещества, — химические реакции.

Признаки и условия

протекания химических реакций. Понятие об экзо- и эндотермических реакциях.

Реакции горения как частный случай экзотермических реакций, протекающих с выделением света.

Закон сохранения массы веществ. Химические уравнения. Значение индексов и коэффициентов. Составление уравнений химических реакций.

Расчеты по химическим уравнениям. Решение задач на нахождение количества вещества, массы

или объема продукта реакции по количеству вещества, массе или объему исходного вещества.

Расчеты с использованием понятия «доля», когда исходное вещество дано в виде раствора с заданной массовой долей растворенного вещества или содержит определенную долю примесей.

Реакции разложения. Понятие о скорости химических реакций. Катализаторы.

Ферменты.

Реакции соединения. Каталитические и некаталитические реакции. Обратимые и необратимые

реакции. Реакции замещения. Электрохимический ряд напряжений металлов, его использование

для прогнозирования возможности протекания реакций между металлами и растворами кислот.

Реакции вытеснения одних металлов из растворов их солей другими металлами.

Реакции обмена. Реакции нейтрализации. Условия протекания реакций обмена в растворах до

конца.

Типы химических реакций (по признаку «число и состав исходных веществ и продуктов реакции») на примере свойств воды. Реакция разложения — электролиз воды. Реакции соединения —

взаимодействие воды с оксидами металлов и неметаллов. Понятие «гидроксиды». Реакции замещения — взаимодействие воды с щелочными и щелочноземельными металлами. Реакции обмена

(на примере гидролиза сульфида алюминия и карбида кальция).

Расчетные задачи. 1. Вычисление по химическим уравнениям массы или количества вещества по известной массе или количеству вещества одного из вступающих в реакцию веществ или продуктов реакции. 2. Вычисление массы (количества вещества, объема) продукта реакции, если известна масса исходного вещества, содержащего определенную долю примесей. 3. Вычисление массы (количества вещества, объема) продукта реакции, если известна масса раствора и массовая доля растворенного вещества.

Демонстрации. Примеры физических явлений: а) плавление парафина; б) возгонка иода или бензойной кислоты; в) растворение перманганата калия; г) диффузия душистых веществ с горящей лампочки накаливания. Примеры химических явлений: а) горение магния, фосфора; б) взаимодействие соляной кислоты с мрамором или мелом; в) получение гидроксида меди (II); г) растворение полученного гидроксида в кислотах; д) взаимодействие оксида меди (II) с серной кислотой при нагревании; е) разложение перманганата калия; ж) взаимодействие разбавленных кислот с металлами; з) разложение пероксида водорода; и) электролиз воды.

Лабораторные опыты. 3. Сравнение скорости испарения воды и спирта по исчезновению их капель на фильтровальной бумаге. 4. Окисление меди в пламени спиртовки или горелки. 5. Помутнение известковой воды от выдыхаемого углекислого газа. 6. Получение углекислого газа взаимодействием соды и кислоты. 7. Замещение меди в растворе хлорида меди (II) железом.

Контрольная работа № 3.

Знать уравнения химических реакций, что такое химическая реакция; классификацию реакций; закон сохранения массы веществ.

Уметь: называть соединения изученных классов; определять типы химических реакций; вычислять количество вещества, объём или масс; по количеству вещества, объёму или массе реагентов или продуктов реакции.

Использовать для: безопасного обращения с веществами и материалами; экологически грамотного поведения в окружающей среде; оценки влияния химического загрязнения окружающей среды на организм человека.

8

Тема 5 Практикум №1 Простейшие операции с веществом (5 ч)

1. Правила техники безопасности при работе в химическом кабинете. Приемы обращения с лабораторным оборудованием и нагревательными приборами. 2. Наблюдения за изменениями, происходящими с горящей свечой, и их описание. 3. Анализ почвы и воды. 4. Признаки химических реакций. 5. Приготовление раствора сахара и определение массовой доли его в

растворе.

Учащиеся должны: **Получить первые навыки работы с оборудованием и реактивами.**

Уметь: применить имеющиеся знания на практике.

Тема 6 Растворение. Растворы. Свойства растворов электролитов (19 ч)

Растворение как физико-химический процесс. Понятие о гидратах и кристаллогидратах. Растворимость. Кривые растворимости как модель зависимости растворимости твердых веществ от температуры. Насыщенные, ненасыщенные и пересыщенные растворы. Значение растворов для природы и сельского хозяйства.

Понятие об электролитической диссоциации. Электролиты и неэлектролиты. Механизм диссоциации электролитов с различным типом химической связи. Степень электролитической диссоциации. Сильные и слабые электролиты. Основные положения теории электролитической диссоциации. Ионные уравнения реакций.

Условия протекания реакции обмена между электролитами до конца в свете ионных представлений.

Классификация ионов и их свойства.

Кислоты, их классификация. Диссоциация кислот и их свойства в свете теории электролитической диссоциации. Молекулярные и ионные уравнения реакций кислот. Взаимодействие кислот с металлами. Электрохимический ряд напряжений металлов. Взаимодействие кислот с оксидами

металлов. Взаимодействие кислот с основаниями — реакция нейтрализации. Взаимодействие

кислот с солями. Использование таблицы растворимости для характеристики химических свойств кислот.

Основания, их классификация. Диссоциация оснований и их свойства в свете теории электролитической диссоциации. Взаимодействие оснований с кислотами, кислотными оксидами и солями. Использование таблицы растворимости для характеристики химических свойств оснований. Разложение нерастворимых оснований при нагревании.

Соли, их классификация и диссоциация различных типов солей. Свойства солей в свете теории

электролитической диссоциации. Взаимодействие солей с металлами, условия протекания этих

реакций. Взаимодействие солей с кислотами, основаниями и солями.

Использование таблицы растворимости для характеристики химических свойств солей.

Обобщение сведений об оксидах, их классификации и химических свойствах.

Генетические ряды металлов и неметаллов. Генетическая связь между классами неорганических веществ. Окислительно-восстановительные реакции. Окислитель и восстановитель, окисление и восстановление.

Реакции ионного обмена и окислительно-восстановительные реакции. Составление уравнений

окислительно-восстановительных реакций методом электронного баланса.

Свойства простых веществ — металлов и неметаллов, кислот и солей в свете представлений

об окислительно-восстановительных процессах.

Демонстрации. Испытание веществ и их растворов на электропроводность.

Движение окрашенных ионов в электрическом поле. Зависимость

электропроводности уксусной кислоты от

концентрации. Взаимодействие цинка с серой, соляной кислотой, хлоридом меди (II). Горение

магния. Взаимодействие хлорной и сероводородной воды.

9

Лабораторные опыты. 8. Реакции, характерные для растворов кислот (соляной или серной).

9. Реакции, характерные для растворов щелочей (гидроксидов натрия или калия).

10. Получение

и свойства нерастворимого основания, например гидроксида меди (II). 11. Реакции, характерные

для растворов солей (например, для хлорида меди (II)). 12. Реакции, характерные для основных

оксидов (например, для оксида кальция). 13. Реакции, характерные для кислотных оксидов (например, для углекислого газа).

Знать классификацию реакций, что такое электролит и неэлектролит, электролитическая диссоциация, окислитель и восстановитель, окисление и восстановление.

Уметь: называть соединения изученных классов, объяснять сущность реакций ионного обмена, характеризовать химические свойства основных классов неорганических веществ,

определять состав веществ по их формулам, принадлежность веществ определённому

классу соединений, возможность протекания реакций ионного обмена, составлять уравнения химических реакций, распознавать опытным путём растворы кислот и щелочей,

хлорид-, сульфат- и карбонат-ионов.

Использовать приобретённые знания и умения для: безопасного обращения с веществами и материалами.

Тема 7 Практикум №2 Свойства растворов электролитов (2 ч)

8. Свойства кислот, оснований, оксидов и солей. 9. Решение экспериментальных задач.

Итоговая контрольная работа.

Уметь: применять на практике полученные знания, вырабатывать в ходе выполнения работ необходимые умения и навыки.

ТЕМАТИЧЕСКОЕ ПЛАНИРОВАНИЕ УЧЕБНОГО МАТЕРИАЛА.

n/n	ТЕМА	КОЛИЧЕСТВО ЧАСОВ.
ВВЕДЕНИЕ.	4	
I	АТОМЫ ХИМИЧЕСКИХ ЭЛЕМЕНТОВ.	9
II	ПРОСТЫЕ ВЕЩЕСТВА.	5
III	СОЕДИНЕНИЯ ХИМИЧЕСКИХ	14

	ЭЛЕМЕНТОВ.	
IV	ИЗМЕНЕНИЯ, ПРОИСХОДЯЩИЕ С ВЕЩЕСТВАМИ.	12
V	ПРОСТЕЙШИЕ ОПЕРАЦИИ С ВЕЩЕСТВОМ. <i>(Химический практикум №1)</i>	5
VI	РАСТВОРЕНИЕ. РАСТВОРЫ. РЕАКЦИИ ИОННОГО ОБМЕНА И ОКИСЛИТЕЛЬНО – ВОССТАНОВИТЕЛЬНЫЕ РЕАКЦИИ.	19
VII	СВОЙСТВА РАСТВОРОВ ЭЛЕКТРОЛИТОВ. <i>(Химический практикум №2)</i>	2
ИТОГО	70	

10

Работая по данной программе, я стараюсь добиться следующих результатов обучения на уровне

Знать:

- **химическую символику:** знаки химических элементов, формулы химических веществ и уравнения химических реакций;
- **важнейшие химические понятия:** химический элемент, атом, молекула, относительные атомная и молекулярная массы, ион, химическая связь, вещество, классификация веществ, моль, молярная масса, молярный объём, химическая реакция, классификация реакций, электролит и неэлектролит, электролитическая диссоциация, окислитель и восстановитель, окисление и восстановление;
- **основные законы химии:** сохранения массы веществ, постоянства состава, периодический закон;

Уметь:

- **называть:** химические элементы, соединения изученных классов;
- **объяснять:** физический смысл порядкового номера химического элемента, номеров группы и периода, к которым элемент принадлежит в периодической системе Д.И.Менделеева, закономерности изменения свойств элементов в пределах малых периодов и главных подгрупп, сущность реакций ионного обмена;
- **характеризовать:** химические элементы (от водорода до кальция) на основе их положения в периодической системе Д.И.Менделеева и особенностей строения их атомов; связь между составом, строением и свойствами веществ; химические свойства основных классов неорганических веществ;

• **определять:** состав веществ по их формулам, принадлежность веществ к определённому классу соединений, типы химических реакций, валентность и степень

окисления элемента в соединениях, тип химической связи в соединениях, возможность протекания реакций ионного обмена;

• **составлять:** формулы неорганических соединений изученных классов; схемы

строения атомов первых 20 элементов периодической системы

Д.И.Менделеева;

уравнения химических реакций;

• **обращаться** с химической посудой и лабораторным оборудованием;

• **распознавать опытным путём:** кислород, водород, углекислый газ, аммиак; растворы кислот и щелочей, хлорид-, сульфат-, карбонат-ионы;

11

• **вычислять:** массовую долю химического элемента по формуле соединения; массовую долю вещества в растворе; количество вещества, объём или массу по количеству вещества, объёму и массе реагентов или продуктов реакции;

использовать приобретённые знания и умения в практической деятельности и повседневной жизни для:

• безопасного обращения с веществами и материалами;

• экологически грамотного поведения в окружающей среде;

• приготовления растворов заданной концентрации;

• критической оценки информации о веществах, используемых в быту;

12

Содержание программы.

9 КЛАСС

(2 ч в неделю; всего 70ч)

Повторение основных вопросов курса 8 класса и введение в курс 9 класса (6 часов).

Характеристика элемента по его положению в периодической системе химических элементов Д.

И. Менделеева. Свойства оксидов, кислот, оснований и солей в свете теории электролитической

диссоциации и процессов окисления-восстановления. Генетические ряды металла и неметалла.

Понятие о переходных элементах. Амфотерность. Генетический ряд переходного элемента.

Периодический закон и периодическая система химических элементов Д. И. Менделеева в

свете учения о строении атома. Их значение.

Лабораторный опыт. 1. Получение гидроксида цинка и исследование его свойств.

Тема 1 Металлы (17 ч)

Положение металлов в периодической системе химических элементов Д. И.

Менделеева. Металлическая кристаллическая решетка и металлическая химическая напряжений металлов и его

использование для характеристики химических свойств конкретных металлов.

Способы получения металлов: пиро -, гидро- и электрометаллургия. Коррозия металлов и способы борьбы с ней.

Общая характеристика щелочных металлов. Металлы в природе. Общие способы их получения. Строение атомов. Щелочные металлы — простые вещества, их физические и химические свойства. Важнейшие соединения щелочных металлов — оксиды, гидроксиды и соли (хлориды, карбонаты, сульфаты, нитраты), их свойства и применение в народном хозяйстве.

Калийные удобрения.

Общая характеристика элементов главной подгруппы II группы.

Строение атомов. Щелочноземельные металлы — простые вещества, их физические и химические свойства. Важнейшие соединения щелочноземельных металлов — оксиды, гидроксиды и соли (хлориды, карбонаты, нитраты, сульфаты и фосфаты), их свойства и применение в народном хозяйстве.

Алюминий. Строение атома, физические и химические свойства простого вещества. Соединения алюминия — оксид и гидроксид, их амфотерный характер. Важнейшие соли алюминия. Применение алюминия и его соединений.

Железо. Строение атома, физические и химические свойства простого вещества. Генетические ряды Fe_{2+} и Fe_{3+} . Качественные реакции на Fe_{2+} и Fe_{3+} . Важнейшие соли железа. Значение железа, его соединений и сплавов в природе и народном хозяйстве.

Демонстрации. Образцы щелочных и щелочноземельных металлов. Образцы сплавов. Взаимодействие натрия, лития и кальция с водой. Взаимодействие натрия и магния с кислородом. Взаимодействие металлов с неметаллами. Получение гидроксидов железа (II) и (III).

Лабораторные опыты. 2. Ознакомление с образцами металлов. 3. Взаимодействие металлов с

растворами кислот и солей. 4. Ознакомление с образцами природных соединений: а) натрия; б)

кальция; в) алюминия; г) железа. 5. Получение гидроксида алюминия и его взаимодействие с

растворами кислот и щелочей. 6. Качественные реакции на ионы Fe_{2+} и Fe_{3+} .

13

Тема 2 Практикум № 1

Свойства металлов и их соединений (3ч)

1. Осуществление цепочки химических превращений металлов. 2. Получение и свойства соединений металлов. 3. Решение экспериментальных задач на распознавание и получение веществ.

Тема 3 Неметаллы (23 ч)

Общая характеристика неметаллов: положение в периодической системе Д. И. Менделеева, особенности строения атомов, электроотрицательность как мера «неметалличности», ряд электроотрицательности. Кристаллическое строение неметаллов — простых веществ. Аллотропия. Физические свойства неметаллов. Относительность понятий «металл», «неметалл».

В о д о р о д . Положение в периодической системе химических элементов Д. И. Менделеева.

Строение атома и молекулы. Физические и химические свойства водорода, его получение и применение.

О б щ а я х а р а к т е р и с т и к а г а л о г е н о в химические свойства. Основные соединения галогенов (галогеноводороды и галогениды), их свойства.

Качественная реакция на хлорид-ион.

Краткие сведения о хлоре, бrome, фторе и иоде. Применение галогенов и их соединений в народном хозяйстве.

С е р а . Строение атома, аллотропия, свойства и применение ромбической серы. Оксиды серы (IV) и (VI), их получение, свойства и применение. Сероводородная и сернистая кислоты.

Серная кислота и ее соли, их применение в народном хозяйстве. Качественная реакция на сульфат-ион.

А з о т . Строение атома и молекулы, свойства простого вещества. Аммиак, строение, свойства, получение и применение. Соли аммония, их свойства и применение. Оксиды азота (II) и (IV). Азотная кислота, ее свойства и применение. Нитраты и нитриты, проблема их содержания в сельскохозяйственной продукции. Азотные удобрения.

Ф о с ф о р . Строение атома, аллотропия, свойства белого и красного фосфора, их применение. Основные соединения: оксид фосфора (V), ортофосфорная кислота и фосфаты. Фосфорные удобрения.

У г л е р о д . Строение атома, аллотропия, свойства аллотропных модификаций, применение.

Оксиды углерода (II) и (IV), их свойства и применение. Качественная реакция на углекислый газ.

Карбонаты: кальцит, сода, поташ, их значение в природе и жизни человека. Качественная реакция на карбонат-ион.

К р е м н и й . Строение атома, кристаллический кремний, его свойства и применение. Оксид кремния (IV), его природные разновидности. Силикаты. Значение соединений кремния в живой и неживой природе. Понятие о силикатной промышленности.

Демонстрации. Образцы галогенов — простых веществ. Взаимодействие галогенов с натрием,алюминием. Вытеснение хлором брома или йода из растворов их солей.

Взаимодействие серы с металлами, водородом и кислородом. Взаимодействие концентрированной азотной кислоты с медью.

Поглощение углем растворенных веществ или газов. Восстановление меди из ее оксида углем.

Образцы природных соединений хлора, серы, фосфора, углерода, кремния.

Образцы важнейших

для народного хозяйства сульфатов, нитратов, карбонатов, фосфатов. Образцы стекла, керамики, цемента.

Лабораторные опыты. 7. Качественная реакция на хлорид-ион. 8. Качественная

реакция на сульфат-ион. 9. Распознавание солей аммония. 10. Получение углекислого газа и его распознавание. 11. Качественная реакция на карбонат-ион. 12. Ознакомление с природными силикатами.

13. Ознакомление с продукцией силикатной промышленности.

14

Т е м а 4 Практикум № 2 Свойства неметаллов и их соединений (3ч)

4. Решение экспериментальных задач по теме «Подгруппа кислорода». 5. Решение экспериментальных задач по теме «Подгруппы азота и углерода». 6. Получение, сбор и распознавание газов.

Т е м а 5 Обобщение знаний по химии за курс основной школы.(16 часов).

Физический смысл порядкового номера элемента в периодической системе химических элементов Д. И. Менделеева, номеров периода и группы.

Закономерности изменения свойств элементов

и их соединений в периодах и группах в свете представлений о строении атомов элементов. Значение периодического закона.

Типы химических связей и типы кристаллических решеток. Взаимосвязь строения и свойств веществ.

Классификация химических реакций по различным признакам (число и состав реагирующих и

образующихся веществ; тепловой эффект; использование катализатора;

направление; изменение

степеней окисления атомов).

Простые и сложные вещества. Металлы и неметаллы. Генетические ряды металла, неметалла

и переходного металла. Оксиды (основные, амфотерные и кислотные), гидроксиды (основания,

амфотерные гидроксиды и кислоты) и соли: состав, классификация и общие

химические свойства в свете теории электролитической диссоциации и

представлений о процессах окисления-восстановления.

ТЕМАТИЧЕСКОЕ ПЛАНИРОВАНИЕ УЧЕБНОГО МАТЕРИАЛА.

n\п	ТЕМА.	КОЛИЧЕСТВО ЧАСОВ.
ПОВТОРЕНИЕ ОСНОВНЫХ ВОПРОСОВ КУРСА 8 КЛАССА И ВВЕДЕНИЕ В КУРС 9 КЛАССА	6	
I	МЕТАЛЛЫ.	17
II	СВОЙСТВА МЕТАЛЛОВ И ИХ СОЕДИНЕНИЙ. (Химический практикум №1)	3
III	НЕМЕТАЛЛЫ.	23
IV	СВОЙСТВА НЕМЕТАЛЛОВ И ИХ	3

	СОЕДИНЕНИЙ. (Химический практикум №2)	
V1	ОБОБЩЕНИЕ ЗНАНИЙ ПО ХИМИИ ЗА КУРС ОСНОВНОЙ ШКОЛЫ.	16
ИТОГО.	68	

Работая по данной программе, я стараюсь добиться следующих результатов обучения на уровне

Знать:

- **химическую символику:** знаки химических элементов, формулы химических веществ и уравнения химических реакций;

15

- **важнейшие химические понятия:** химический элемент, атом, молекула, относительные атомная и молекулярная массы, ион, химическая связь, вещество, классификация веществ, моль, молярная масса, молярный объём, химическая реакция, классификация реакций, электролит и неэлектролит, электролитическая диссоциация, окислитель и восстановитель, окисление и восстановление;

- **основные законы химии:** сохранения массы веществ, постоянства состава, периодический закон;

Уметь:

- **называть:** химические элементы, соединения изученных классов;

- **объяснять:** физический смысл порядкового номера химического элемента, номеров

группы и периода, к которым элемент принадлежит в периодической системе Д.И.Менделеева, закономерности изменения свойств элементов в пределах малых периодов и главных подгрупп, сущность реакций ионного обмена;

- **характеризовать:** химические элементы (от водорода до кальция) на основе их

положения в периодической системе Д.И.Менделеева и особенностей строения их

атомов; связь между составом, строением и свойствами веществ;

химические

свойства основных классов неорганических веществ;

- **определять:** состав веществ по их формулам, принадлежность веществ к определённому классу соединений, типы химических реакций, валентность и степень

окисления элемента в соединениях, тип химической связи в соединениях, возможность протекания реакций ионного обмена;

- **составлять:** формулы неорганических соединений изученных классов; схемы

строения атомов первых 20 элементов периодической системы Д.И.Менделеева;

уравнения химических реакций;

- **обращаться** с химической посудой и лабораторным оборудованием;
- **распознавать опытным путём:** кислород, водород, углекислый газ, аммиак; растворы кислот и щелочей, хлорид-, сульфат-, карбонат-ионы;
- **вычислять:** массовую долю химического элемента по формуле соединения; массовую долю вещества в растворе; количество вещества, объём или массу по количеству вещества, объёму и массе реагентов или продуктов реакции;

использовать приобретённые знания и умения в практической деятельности и повседневной жизни для:

- безопасного обращения с веществами и материалами;
- экологически грамотного поведения в окружающей среде;
- приготовления растворов заданной концентрации;

16

- критической оценки информации о веществах, используемых в быту;

Информационные ресурсы.

1. Габриелян О.С. Химия-8, Дрофа, Москва 2019-2022г.

2. Габриелян О.С. Химия-9, Дрофа, Москва 2019-2022г.

3. Габриелян О.С., Воскобойникова Н.П., Яшукова А.В. Настольная книга учителя.

Химия. 8кл.: Методическое пособие. – М.: Дрофа, 2002-2003.

4. Габриелян О.С., Остроумов И. Г. Настольная книга учителя. Химия. 9кл.: Методическое пособие. – М.: Дрофа, 2002-2003.

5. Химия. 8кл.: Контрольные и проверочные работы к учебнику О.С. Габриеляна

«Химия.8»/ Габриелян О.С., Берёзкин П.Н. и др.- М.: Дрофа, 2005.

6. Химия. 9кл.: Контрольные и проверочные работы к учебнику О.С. Габриеляна

«Химия.9»/ Габриелян О.С., Берёзкин П.Н. и др.- М.: Дрофа, 2005.